

الثقافة الغذائية



N U T R I T I O N A L C U L T U R E



الثقافة الغذائية

تأليف:

نهال محمد عبد المجيد، عصام عبد الحفيظ بودي،

هاني حلمي محمد، علي مناحي الشمري

مكتبة الفلاح للنشر والتوزيع®

الطبعة الأولى ©

1436 هـ 2015 م

رقم الإيداع لدى دائرة المكتبة الوطنية:

2014/5/2489

ردمك: ISBN 978 9957 17 655 6

N U T R I T I O N A L C U L T U R E

الثقافة الغذائية



تأليف:

أ.د. نهال محمد عبد المجيد
أ.د. عصام عبد الحفيظ بودي
أ.د. هاني حلمي محمد
د. علي مناحي الشمري



فهرس المحتويات

11 المقدمة
13 تعريفات مهمة
16 وظائف الغذاء

الفصل الأول

الكربوهيدرات

19 مقدمة
19 أشكال (تقسيم) الكربوهيدرات
20 أولا: السكريات الأحادية
23 ثانيا: السكريات الثنائية
24 ثالثا: السكريات (الكربوهيدرات) المعقدة
28 الألياف الغذائية
28 الألياف الخام
30 وظائف الكربوهيدرات
31 الاحتياجات من الكربوهيدرات
32 مصادر الكربوهيدرات
33 هضم الكربوهيدرات
34 تمثيل الكربوهيدرات

293 الإسقربوط
294 مرض الإسقربوط عند الرضع
296 التغذية والأمراض العصبية
300 المصطلحات العلمية

ونرجو من الله عز وجل أن تكون موضوعات الكتاب متناسقة وفي
صورة تخدم القارئ، آملي أن نوفق في إضاءة الطريق أمام الإنسان؛ ليتخطي
بذلك التعثر في ظلمات الجهل الغذائي.

وعلى الله قصد السبيل

فريق الإعداد

الفصل الأول الكربوهيدرات

1

- مقدمة
- أشكال (تقسيم) الكربوهيدرات
- وظائف الكربوهيدرات
- الاحتياجات من الكربوهيدرات
- مصادر الكربوهيدرات
- هضم الكربوهيدرات
- تمثيل الكربوهيدرات

الفصل الثاني البروتين

2

- مقدمة
- الأحماض الأمينية
- الببتيدات
- القيمة الحيوية للبروتينات
- معامل كفاءة البروتين
- الميزان النيتروجيني
- وظائف البروتينات
- الاحتياجات من البروتين
- مصادر البروتين
- هضم البروتينات
- امتصاص البروتين
- تمثيل البروتينات
- دورة اليوريا

الفصل الثالث الليبيدات

3

- مقدمة
- التركيب الكيميائي لليبيدات
- الأحماض الدهنية
- الجليسرول
- وظائف الليبيدات
- مصادر الدهون
- خواص الدهون
- هضم وامتصاص الدهون
- أكسدة الأحماض الدهنية في الميتوكوندريا
- تخليق الدهون

Cytosol لتكوين أسيل مرافق إنزيم (حمض دهني نشيط) الضروري لتصنيع الدهن، أما مركب الفاجلسرول فوسفات فيأتي من مصدرين رئيسيين هما أكسدة الجلوكوز من خلال مسار Glycolysis، والجلسرول الناتج من تحليل الدهون في الكبد والأغشية المخاطية المبطنة للأمعاء.

4 العناصر المعدنية

الفصل الرابع

- مقدمة
- تقسيم العناصر المعدنية
- أهمية العناصر المعدنية
- العناصر المعدنية الكبرى
- معادن بكميات ضئيلة (المعادن الصغرى)

الحموضة والقلوية في الجسم Acid-base Balance، حيث إن أيونات الفوسفات لها القدرة على التفاعل مع أيونات الهيدروجين الزائدة في الجسم لتنظيم حموضة الجسم (pH= 7.35 - 7.45)، نظراً للتوازن بين حمض الفوسفوريك وجزئيات الفوسفات (أملاح حمض الفوسفوريك).
 7- مكون لمركبات أخرى في الجسم Other Body Compounds: يدخل الفوسفور في تركيب مواد أخرى في الجسم مثل إنزيم كو-كاربوكسيليز Cocarboxylase وفوسفوكينيز Phosphokinase وفيتامين ب1 (ثيامين بيروفوسفات).

مصادر الفوسفور الغذائية Dietary sources of phosphorus

يتوافر الفوسفور في العديد من الأغذية الحيوانية والنباتية، لهذا فإن احتمال وجوده بكميات كبيرة في الوجبة الغذائية أكثر من احتمال نقصه فيها، ويوجد الفوسفور بنسب مرتفعة في مجموعة اللحوم Meat Group مثل: اللحوم الحمراء والدواجن والأسماك والبيض، كما يوجد بكميات كبيرة في مجموعة الحليب ومشتقاته Milk and Milk Products مثل: الحليب السائل والجبن والزبادي والروب، لهذا يمكن القول مما سبق ذكره إن الفوسفور يتوافر بكثرة في الأغذية الغنية بالبروتين والكالسيوم.

كما تحتوي الحبوب الكاملة على كميات كبيرة من الفوسفور، إلا إنه يوجد في صورة حمض الفيتيك Phytic Acid الذي يتحد مع الكالسيوم لتكوين مركب غير قابل للامتصاص، كما تحتوي الشوكولاتة على كمية كبيرة من الفيتين Phy-tin المقاوم للتحلل بواسطة العصارات الهاضمة، لهذا تظهر أحياناً أعراض نقص الفوسفور على الأطفال الذين يتناولون كميات كبيرة من الشيكولاتة.

كما تجدر الإشارة إلى أن بعض الأغذية المصنعة تكون غنية بالفوسفور، نظراً لإضافة المركبات المحتوية على الفوسفور إليها، ومنها المشروبات المشبعة بثاني أكسيد الكربون Carbonated Beverages والأجبان واللحوم المصنعة ومرق التوابل Dressings ومنتجات المخازن المبردة Refrigerated Bakery Prod-

ucts، وتعتبر الخضروات والفواكه من المصادر الفقيرة بالفوسفور خصوصاً عند التخلص من ماء الطهو بالنسبة للخضروات.

وبشكل عام؛ فإن تناول الشخص لوجبة غذائية متكاملة يمد الجسم باحتياجاته اليومية من الفوسفور.

نقص الفوسفور Deficiency Phosphorus

تندر ظهور أعراض نقص الفوسفور على الإنسان نادرة الحدوث نظراً لأنه يوجد بوفرة في مجموعة واسعة من الأغذية المختلفة، إلا أن هناك بعض الأسباب التي تؤدي إلى انخفاض في مستوى الفوسفور في الدم -Hypopos- Phatemia، وظهور أعراض نقصه، وهي:

(أ) احتواء الغذاء على مادة الفيتين Phytin المقاومة للتحلل بواسطة العصارات الهاضمة، والتي تقوم بالاتحاد مع الفوسفور لتكوين مركب غير قابل للامتصاص (الفيتات الفوسفورية)، مما يعوق امتصاص الفوسفور.

(ب) إصابة الكليتين بمرض يؤدي إلى عدم قدرتها على تكوين فيتامين د الضروري لامتصاص الفوسفور.

(ج) انخفاض إفراز الغدة الجاردرقية لهرمون الباراثيرويد (PTH)، ما يؤدي إلى انخفاض في إعادة امتصاص الفوسفور من الكليتين، وينتج عن ذلك ضعف في العضلات والشعور بالإجهاد وتحلل أملاح العظام.

(د) إصابة الإنسان بمرض إسهال البلاد الحارة Spure الذي يترتب عليه ظهور أعراض نقص الفوسفور بسبب انخفاض معدل امتصاص الفوسفور والكالسيوم من الأمعاء.

(هـ) تناول الأدوية المضادة للحموضة Antiacids بصفة مستمرة أو أدوية مرض السكري، حيث إن استعمال الأنسولين مثلاً يعمل على زيادة نسبة خزن الجلوكوز في صورة جليكوجين ودهن في الجسم، ويحتاج ذلك إلى كميات كبيرة من فوسفات الدم؛ لهذا يعطي مريض السكري الفوسفات مع العلاج لتفادي حدوث نقص فوسفات الدم.

- وتتلخص أعراض نقص الفوسفور لدى الإنسان في التالي:
- (أ) حدوث خلل وبطء في النمو الطبيعي خصوصاً لدى الأطفال.
- (ب) عدم اكتمال تكلس العظام Calcification والأسنان.
- (ج) ضعف العضلات وصعوبة تحريك المفاصل.

احتياجات الفوسفور اليومية Daily Requirements of Phosphorus

يمكن أن يحصل الفرد على احتياجاته اليومية من الفوسفور، إذا تناول وجبة غذائية متكاملة adequate diet محتوية على احتياجات جسمه من البروتين والكالسيوم، ولقد أوصت هيئة الغذاء والتغذية في مجلس الأبحاث الوطني الأمريكي (1989م) بأن يتناول الأطفال والبالغون والبالغات والمسنون والمسنات 800 ملليجرام فوسفور في اليوم، وتعادل هذه الكمية كمية الكالسيوم الموصى بتناولها يومياً، كما أوصت بتناول 1200 ملليجرام فوسفور يومياً للأشخاص المراهقين والمراهقات والحوامل والمرضعات.

امتصاص الفوسفور ونقله وتخزينه

Absorption Transportation and Storage of Phosphorus

يمتص الفوسفور في الجزء العلوي من الأمعاء في صورة فوسفات حر Free Phosphate، وبنسبة 70٪ من الفوسفور الموجود في الوجبة الغذائية، ويتأثر امتصاص الفوسفور بالعوامل نفسها التي تؤثر في امتصاص الكالسيوم، فمثلاً ينخفض معدل امتصاص الفوسفور عندما يحدث نقص في فيتامين د الذي ينشط امتصاصه من الأمعاء ويزيد من معدل إعادة امتصاصه من الكليتين، كما أن هرمون الباراثيرويد يحافظ على نسبة الكالسيوم إلى الفوسفور المثلى في الدم، ويتم إخراج الكميات الزائدة من الفوسفور مع البول حيث يخرج حوالي 0.6 - 1 جرام فوسفور يومياً عند الأشخاص البالغين، ولقد وجد أن الفوسفور الموجود في الوجبة الغذائية يكون على صور عضوية (مرتبط بمركبات عضوية)، لهذا يحدث انفصال Split للفوسفور في الأمعاء

قبل عملية الامتصاص بواسطة إنزيم الفوسفاتيز Intestinal Phosphatase، أي إن الفوسفور يمتص من الأمعاء في صورة ملح غير عضوي، ويتراوح مستوى الفوسفور في الدم ما بين 35-45 ملليجراما لكل 100 مليلتر من الدم، بينما يتراوح مستوى الفوسفور غير العضوي فقط ما بين 2.5-4.5 ملليجرام لكل 100 مليلتر دم، وتزداد النسبة عن ذلك في الأطفال.

الصوديوم (Na) Sodium

يعد الصوديوم من أكثر الكاتيونات (Cations الأيونات الموجبة الشحنة) وفرة في السوائل خارج الخلايا Extra Cellular Fluid خصوصاً بلازما الدم، حيث يحتوي جسم الشخص البالغ على ما يقرب من 120 جراماً صوديوم، توجد 60% منها في السوائل خارج الخلايا والبلازما ويوزع الباقي في الهيكل العظمي (30%) والسوائل داخل الخلايا (10%). ولقد وجد أن أكثر من نصف كمية الصوديوم في العظام تكون موجودة على السطح وقابلة للتبادل مع السوائل في خارج الخلايا خصوصاً عند تناول وجبات غذائية فقيرة في الكالسيوم، أما النصف الآخر فيوجد متعمقا في داخل العظام. يزيد تركيز الصوديوم في بلازما الدم على تركيزه في السوائل داخل الخلايا، ويقدر تركيزه في بلازما الدم بحوالي 300-355 ملليجرام لكل 100 مليلتر.

وظائف الصوديوم Functions of sodium

يمكن تلخيص الوظائف الفسيولوجية للصوديوم في جسم الإنسان كالآتي:

1- تنظيم التوازن الحامضي - القاعدي Regulation of Acid-Base Balance

يعمل الصوديوم على المحافظة على التوازن الحامضي - القاعدي في سوائل الجسم، أي إنه يحافظ على الرقم الهيدروجيني (pH) الأمثل للجسم. فلقد وجد أن للصوديوم تأثيراً قلوياً، حيث يوجد متحداً مع الكلوريد والبيكربونات اللذين يعملان على المحافظة على التوازن الحامضي - القاعدي في سوائل الجسم كما يحتوي الجسم على مركبين منظمين Buffers مهمين يلعبان دوراً بارزاً في

المحافظة على تعادل الجسم هما: فوسفات الصوديوم أحادية الهيدروجين Sodium monohydrogen Phosphate (NaHPO_4) وفوسفات الصوديوم ثنائية الهيدروجين sodium dihydrogen phosphate (NaH_2PO_4). فعندما ترتفع حموضة سوائل الجسم نتيجة لدخول العناصر المكونة للحموضة إلى الجسم فإن الصوديوم ينطلق من مخازنه على العظام لمعادلة الحموضة الزائدة.

2- تنظيم الضغط الأسموزي Regulation of Osmotic Pressure

الصوديوم له دور بارز في تنظيم الضغط الأسموزي لسوائل الجسم والدم حيث يحافظ على توازن السوائل في خلايا الجسم، وينظم ذلك حركة دخول السوائل إلى الخلايا وخروجها منها، ويعتبر الصوديوم العنصر الرئيسي في السوائل خارج الخلايا. وفي الحالة الطبيعية يتساوى تركيز الإليكتروليرات خارج الخلية وداخلها، ويمكن أن يحدث خلل في توازن الماء في الجسم عندما يصبح الجسم غير قادر على إخراج الصوديوم الزائد عن طريق البول كما في حالة الإصابة بأمراض القلب أو فشل الكليتين، ويترتب على ذلك انتشار الماء إلى داخل الخلايا لتخفيف تركيز الصوديوم المرتفع إلى المستوى الطبيعي، مما يؤدي إلى الإصابة بمرض أودما Edema. ويتضح مما ذكر سابقاً أنه يجب المحافظة على تركيز الصوديوم في الدم عند المستوى الطبيعي، كما تجدر الإشارة إلى أن زيادة تركيز الصوديوم في الدم أو نقصه تتناسب عكسياً مع كمية الماء في الجسم.

3- تنظيم نفاذية أغشية الخلايا Regulation of Membrane Permeability

يلعب الصوديوم دوراً بارزاً في تنظيم نفاذية أغشية الخلايا أثناء امتصاص العناصر الغذائية المختلفة خصوصاً الأحماض الأمينية وبعض الفيتامينات والجلوكوز من خلال جدار الأمعاء، وذلك بطريقة النقل النشط Sodium Pump

مصادر الصوديوم الغذائية Dietary Sources of Sodium

يتواجد الصوديوم في الأغذية الحيوانية والنباتية خصوصاً الأغذية المصنعة.

منها الجبن واللحوم المملحة والمدخنة، وكذلك الأغذية المعلبة المضاف إليها الملح كمادة حافظة ومحسنة للطعم، لهذا توضح نسبة الصوديوم على بطاقات معظم الأغذية المعلبة. كما يوجد الصوديوم بصورة طبيعية في العديد من الأغذية مثل اللحوم الحمراء والحليب وبياض البيض وفول الصويا والدواجن والأسماك والبقوليات. وتحتوي بعض الخضروات (السبانخ والكرنب والكرفس والشمندر والبنجر) على كميات قليلة من الصوديوم في صورة أملاح إسترات الصوديوم العضوية التي تتأكسد في الجسم إلى بيكربونات الصوديوم المعروفة باسم الخزان القلوي Alkaline Reserve، حيث إنها تعمل على معادلة الحموضة في الجسم. كما أن المصدر الأكثر تركيزاً للصوديوم هو ملح الطعام، حيث إنه يضاف إلى الغذاء أثناء الطهو، كما أنه يضاف إلى كثير من الأغذية المصنعة كمادة حافظة ومحسنة للطعم، وكذلك يستعمل على المائدة.

نقص الصوديوم Deficiency of Sodium

يندر ظهور أعراض نقص الصوديوم على الإنسان نظراً لأن الكمية التي يتناولها في الوجبة الغذائية تزيد على احتياجاته اليومية. ولكن هناك بعض العوامل التي تؤدي إلى انخفاض مستوى الصوديوم في الدم وظهوراً أعراض نقصه على الشخص، وهي:

- 1- الأعمال الشاقة لمدة طويلة في أجواء حارة، دون التعويض عن كمية الأملاح المفقودة مع العرق وكذلك التمارين الرياضية.
- 2 - الإسهال الشديد أو استعمال الأدوية المدرة للبول Diuretics كما أن التقيؤ يؤدي إلى فقد كمية من الصوديوم.
- 3- الإصابة ببعض الأمراض مثل: تليف الكبد ومرض أديسون. وتظهر أعراض نقص مستوى الصوديوم في الدم على شكل ألم وتشنجات في العضلات (خاصة عضلة القلب) وتصلبها عند الأطراف وألم في البطن وفقد الشهية للأكل والشعور بدوخة وغثيان وإجهاد والإصابة بالإسهال وخلل في التوازن الحامض - القاعدي.

الصوديوم وارتفاع ضغط الدم Hypertension and Sodium

قد يؤدي تناول كميات كبيرة من الصوديوم مع الغذاء إلى ارتفاع ضغط الدم عن المستوى الطبيعي (Hypertension) خصوصاً في الأشخاص الذين لديهم ميل وراثي Genetic Tendency لذلك، حيث إن ارتفاع مستوى الصوديوم في الدم يؤدي إلى زيادة حجم الدم في الجسم والذي يضغط على جدران الشرايين Arteries، كما أنه يجهد القلب؛ لأنه يقوم بضخ هذا الحجم الكبير من الدم في الدورة الدموية.

ويمكن خفض مستوى الصوديوم المرتفع في الدم بتناول وجبات غذائية فقيرة في الصوديوم، حيث ينصح بألا تزيد كمية كلوريد الصوديوم (ملح الطعام) المتناولة في اليوم على 1 – 2 جرام (0.4 – 0.8 جرام صوديوم)، ويمكن تحقيق ذلك بواسطة تجنب الأغذية الغنية بالصوديوم وعدم إضافة الملح إلى الطعام.

بالإضافة لما سبق هناك أسباب أخرى قد يكون لها دور مهم وفعال في ارتفاع ضغط الدم مثل السمنة والاستعداد الوراثي.

احتياجات الصوديوم اليومية Daily Requirements of Sodium

يحتاج جسم الإنسان البالغ 200 ملجم/يوم تقريباً وذلك على حسب الكمية المفقودة من الجسم من خلال العرق والبول والبراز.

وقد أوضحت الهيئات العالمية في مجال الغذاء والتغذية ما قرره هيئة الغذاء والتغذية الأمريكية (1989م) الاحتياجات الدنيا للصوديوم في اليوم، وهي 120 – 200 ملليجرام للرضع و225 – 400 ملليجرام للأطفال و500 ملليجرام للمراهقين والبالغين والمسنين. ولقد وجد أن الشخص البالغ يستهلك حوالي 10 – 20 جراماً من ملح الطعام يومياً. وبشكل عام يحتاج الشخص البالغ الذي لا يعاني من ارتفاع ضغط الدم إلى حوالي 5 جرامات ملح طعام (2 جرام صوديوم) في اليوم.

امتصاص الصوديوم ونقله وتخزينه

Absorption Transportation and Metabolism of Sodium

95% من الصوديوم في الوجبة الغذائية يمتص من الجزء العلوي من الأمعاء الدقيقة كما يحدث في الكثير من المعادن، وكذلك تمتص نسبة منخفضة جداً منه من المعدة، أما الباقي وهو يقل عن 5% فإنه يخرج مع البراز. ثم يتقل الصوديوم الممتص عن طريق الدم إلى الكليتين للتخلص من الكمية الزائدة مع البول. أي إن الكليتين هما العضوان الرئيسيان للذان يتحكمان في مستوى الصوديوم في الدم بواسطة هرمون الألدوستيرون Aldosterone (يتحكم في نشاط الكليتين) الذي تفرزه الغدة الكظرية (الغدة فوق الكلية) Adrenal Gland. كما أن كميات قليلة جداً من الصوديوم تخرج مع العرق خصوصاً أثناء التعرق الشديد في الأجواء الحارة أو أثناء أداء التمارين الرياضية. كما أن بعض الأشخاص يفقدون كميات كبيرة من الصوديوم بسبب التقيؤ المستمر أو الإسهال الشديد أو استعمال المليات Diuretics، وهذه يجب تعويضها من الغذاء.

وتجدر الإشارة إلى أن ارتفاع مستوى الصوديوم في الدم يؤدي إلى انخفاض هرمون الألدوستيرون، وهذا يقلل من إعادة امتصاص الصوديوم في الكليتين، مما يزيد من كمية الصوديوم الخارجة مع البراز.

كما أن ارتفاع مستوى الصوديوم في الدم يؤثر على مستقبلات العطش في الهيبوثلامس Hypothalamus الموجود في المخ، مما يجعل الشخص يشعر بالعطش ويتناول كمية كبيرة من الماء تخرج مع البول. ويتميز ارتفاع مستوى الصوديوم في الدم بارتفاع في ضغط الدم وزيادة سرعة التمثيل القاعدي. ولكن عندما ينخفض مستوى الصوديوم في الدم والسوائل خارج الخلايا؛ فإن إفراز هرمون الألدوستيرون يزداد، مما يؤدي إلى تحفيز عملية إعادة امتصاص الصوديوم في الكليتين وتحسين امتصاصه في القناة الهضمية، وهذا يقلل من خروج الصوديوم مع البول وتتمثل أعراض نقص مستوى الصوديوم في الدم في صورة ألم في العضلات وألم في البطن وفقدان الشهية للأكل والإسهال والشعور بالدوخة وقد

يصاب الشخص بمرض أديسون Addison's Disease الذي ينتج من عدم كفاية هرمونات الغدة الكظرية (Adrenocorticotrophic Hormone).

المغنسيوم

يحتوي جسم الإنسان على 20-30 جم من المغنسيوم لذلك فهو من المعادن الضرورية لجسم الإنسان. ويوجد المغنسيوم في جميع خلايا الجسم ويتركز 60% منه في العظام متحدا مع الفوسفور والكالسيوم والكربونات. كما تحتوي أنسجة الجسم الأخرى على حوالي 28% من المغنسيوم، وتحتوي سوائل الجسم على النسبة الباقية.

وظائف المغنسيوم Functions of Magnesium

يدخل المغنسيوم في بناء العظام والأسنان وهو ضروري جدا لعمليات التمثيل الحيوي داخل الخلية، كما أنه ضروري لعمل كثير من الإنزيمات المسؤولة عن تمثيل الكربوهيدرات والأحماض الأمينية وكذلك في عمل الإنزيمات التي تدخل في نقل الطاقة مثل الكربوكسيليز Carboxylase حيث يتركز المغنسيوم داخل الميتوكوندريا Mitochondria كما أنه يدخل في نقل الطاقة من ADP و ATP وإنزيمات البيتديز.

وقد أثبتت الدراسات أن وجود المغنسيوم يزيد من الاستفادة من بعض العناصر الأخرى مثل الكالسيوم، الصوديوم، البوتاسيوم والفوسفور وكذلك الاستفادة من مجموعة فيتامين ب المركب. والمغنسيوم ضروري لانقباض العضلات والتوازن الكهربائي للخلية ونقل النبضات العصبية، ويسهم في إفراز هرمون الأنسولين.

الامتصاص Absorption

يمتص حوالي 30-50% من المأخوذ من المغنسيوم يوميا في الأمعاء الدقيقة، ويزداد معدل الامتصاص في وجود البروتين وفيتامين D وكمية من الكالسيوم والفوسفات وسكر اللاكتوز في الجسم. ويؤخر امتصاصه زيادة كمية الكالسيوم والفوسفور المتناول وحامض الأكساليك وحامض الفتيك.

وعند نقص الكمية المأخوذة في الغذاء من الماغنسيوم يزداد معدل الامتصاص ويصل إلى حوالي 75٪، بينما إذا زادت الكمية المأخوذة تزداد الكمية المفرزة خارج الجسم. وينظم عملية إفراز الماغنسيوم في البول هرمون يفرز من الغدة فوق الكلوية Adrenal Gland ويطلق عليه Aldosterone ويزداد الفقد في الماغنسيوم عند تناول مدرات البول، أو تعاطي المشروبات الكحولية. كما تزداد الكمية المفرزة في البول بنقص كمية الكالسيوم في الغذاء.

نقص الماغنسيوم Deficiency

يعتبر المراهقون وخاصة الإناث وكبار السن من السيدات أكثر الفئات تعرضاً لنقص الماغنسيوم. كذلك يصاحب نقص الماغنسيوم بعض الأمراض الأخرى مثل: مرض البول السكري ومرض الكلى وإدمان الكحوليات وتناول مدرات البول عند القيام بمجهود عضلي شديد. وكذلك يلاحظ نقص الماغنسيوم عند الأطفال المصابون بسوء التغذية الشديد أو المصابون بالإسهال المستمر والقيء والنزلات المعوية.

وتظهر علامات نقص الماغنسيوم في صورة فقد الشهية وقيء وإسهال وتشنج وأرتعاش الأطراف والعضلات وتوتر الأعصاب.

المصادر الغذائية Dietary Sources

يدخل الماغنسيوم في كثير من المصادر الغذائية وخاصة الخضروات والفواكه كما يوجد في الحبوب وفول الصويا والتين والتفاح وبكميات تغطي الاحتياجات الغذائية.

الاحتياجات الغذائية من الماغنسيوم

يوضح الجدول التالي الاحتياجات والكميات الموصى بها من الماغنسيوم لفئات العمر المختلفة :

الفئة	العمر بالسنوات	مغنيسيوم ملجم/اليوم
رضع	صفر - 0.5	40
	0.5 - 1.0	60
أطفال	1 - 3	80
	4 - 6	80
	7 - 10	80
ذكور	11 - 14	120
	15 - 18	120
	19 - 24	120
	25 - 50	80
	51+	80
إناث	11 - 14	120
	15 - 18	120
	19 - 24	120
	25 - 50	80
	51+	80
حمل رضاعة	400+	355

المصدر: عويضة، بن حسن، 2004.

البوتاسيوم Potassium

يعد البوتاسيوم من أكثر الكاتيونات (Cations الأيونات الموجبة الشحنة) الموجودة في السوائل داخل الخلايا Inter-cellular Fluid، حيث إن جسم الشخص البالغ يحتوي على ما يقرب من 260 جراما من البوتاسيوم الذي يوجد منه حوالي 98% داخل الخلايا، والباقي يوزع في السوائل الموجودة خارج الخلايا، ولقد وجد أن كمية البوتاسيوم في جسم الشخص تزيد على كمية الصوديوم، علما بأن الوجبة الغذائية التي يتناولها الشخص في اليوم تحتوي على كميات من البوتاسيوم أقل من كميات الصوديوم، ويدل ذلك على أن

الجسم يعمل على الاحتفاظ بالبوتاسيوم أكثر من الصوديوم. إن كمية البوتاسيوم في بلازما الدم قليلة، إذ تقدر في المتوسط بحوالي 19 ملليجراما/ 100 مليلتر، ولكن هذه الكمية تؤدي وظائف رئيسية داخل الجسم. وتجدر الإشارة إلى أن كلمة البوتاسيوم مشتقة من الكلمة اللاتينية Potash، وهي تعني المادة المتبقية من حرق الخضار (الرماد) الذي يستعمل كسماد للمحاصيل الزراعية.

وظائف البوتاسيوم Functions of Potassium

يمكن حصر وظائف البوتاسيوم الفسيولوجية في جسم الإنسان كالتالي:

1. المحافظة على نشاط العضلات Maintenance of Muscular Activity

يلعب البوتاسيوم دوراً مهماً في عملية انقباض الألياف العضلية والمحافظة على نشاط عضلات القلب Cardiac Muscles. ويعتقد بأن الموت المفاجئ في الأطفال عند الإصابة بالإسهال الحاد أو الإصابة بمرض الكواشيوركور Kwashiorkor يرجع إلى حدوث فشل في وظائف القلب (توقف وشلل في عضلة القلب) بسبب نقص البوتاسيوم، حيث إن البوتاسيوم مع المغنسيوم يعملان على ارتخاء Relaxation العضلات بعكس الكالسيوم الذي يعمل على انقباض Contraction العضلات. ولقد وجد أن حدوث انخفاض في تركيز أيونات البوتاسيوم يترتب عليه خلل واضح في منحنيات المخطط الكهربائي للقلب Electrocardiograph.

2. تنظيم الضغط الأسموزي Regulation of Osmotic Pressure

يعمل البوتاسيوم على تنظيم الضغط الأسموزي داخل الخلايا، حيث إن تركيزات أيونات البوتاسيوم العالية داخل الخلايا تعمل على إحداث الضغط الأسموزي في الخلية، وهذا يترتب عليه انتقال الماء إلى داخل الخلايا والمحافظة على توازنه داخل وخارج الخلايا، كما يحافظ على سلامة الخلية.

3. تنظيم التوازن الحامضي – القاعدي Regulation of Acid-Base Balance

يلعب وجود البوتاسيوم داخل الخلايا دوراً مهماً في المحافظة على التوازن

في الجسم مثل الإنزيمات والهرمونات وامتصاص الفيتامينات التي لا يمكن الاستغناء عنها لجسم الكائن الحي، ونقص هذه العناصر يسبب ظهور أعراض مرضية مميزة يمكن التعرف عليها. وخلال القرن العشرين أُجريت دراسات عدة للتعرف على أهمية هذه المعادن بالنسبة للإنسان، وقد أحرزت هذه الدراسات تقدما كبيرا بفضل اكتشاف وسائل التحليل الكمي والكيميائي واستعمال العناصر المشعة التي سرت معرفة امتصاص وتمثيل هذه العناصر. وما زالت الحاجة شديدة إلى مزيد من هذه الدراسات لمعرفة أهمية بعض من هذه العناصر وكذلك لمعرفة أثر البيئة في محتوى الأغذية من هذه العناصر.

الحديد Iron

يحتوي جسم الإنسان البالغ على 4-5 جم حديد وتختلف هذه الكمية باختلاف عوامل عدة مثل: السن، الجنس، حجم الجسم، والحالة الصحية والتغذوية، وكمية الحديد المخزنة في الجسم. وعموما يوجد الحديد مرتبطا مع البروتين في مركبات حيوية في الخلايا تدخل في عمليات النقل والإنزيمات والتخزين والمركبات المسؤولة عن التنفس. وترجع أهمية الحديد في الجسم إلى قدرته على الارتباط بالأكسجين والدخول في تفاعلات الأكسدة والاختزال نتيجة للتغير في الجسم من صورة الحديدوز إلى الحديدك.

يتركز الحديد أساسا في الدم ولكن يوجد بكميات متفاوتة في جميع خلايا الجسم. ويمثل الحديد الموجود في الهيموجلوبين Hemoglobin حوالي 60٪ وهو في صورة فعالة وجزء بسيط من الحديد يوجد في صبغة الميوجلوبين Myoglobin الموجودة في العضلات والحديد المخزن في (الكبد، الطحال، نخاع). ويخزن الحديد في الكبد والطحال في صورة مركب معقد قابل للذوبان يسمى فريتين Ferritin الذي يحتوي على 20٪ حديد أو في صورة مركب معقد غير قابل للذوبان يسمى هيموسيدرين Hemosiderin الذي يحتوي على 35٪ حديد، وكل من المركبين السابقين له القدرة على إخراج الحديد المخزون لديه عند الحاجة إليه. وتمثيلا يحتوي حديد الدم على حوالي 4 ملجم

توجد في بلازما الدم تمثل الحديد المنتقل من الأماكن التي يمتص فيها أو الكبد إلى الخلايا ويرتبط هذا الحديد مع بروتين يسمى ترانسفيرين Transferrin كما يوجد الفريتين Ferritin في سيرم الدم المنطلق من الكبد.

وظائف الحديد Functions of Iron

- 1- حمل الأكسجين وثاني أكسيد الكربون: الوظيفة الحيوية الأساسية للحديد هو قدرته على نقل الأكسجين وثاني أكسيد الكربون بين الأنسجة وبعضها وتتم هذه العملية عن طريق كلا من الهيموجلوبين والميوجلوبين وهي المركبات التي تحتوي على الحديد والموجودة في الدم والعضلات على التوالي. كما أن الحديد يدخل في تركيب مركبات أخرى حيوية وإنزيمات ضرورية لسهولة ارتباط وإطلاق الأكسجين.
- 2- تكوين الدم: يعتبر الهيموجلوبين المكون الأساسي لكرات الدم الحمراء أو Erythrocytes وتتكون هذه الخلايا في النخاع العظمي في وجود هرمون إريثروپويتين Erthropoietin الذي يفرز بواسطة الكلى، فعند حدوث انخفاض في عدد خلايا الدم الحمراء يزداد إفراز الهرمون من الكلى لتنشيط إنتاج خلايا الدم. وعمر خلايا الدم حوالي 120 يوم طالما وجدت هذه الإنزيمات فعالة، حيث إن خلايا الدم لا تحتوي على نواة وبالتالي لا يمكنها تخليق هذه الإنزيمات الضرورية للحياة.
- 3- بعض الوظائف الأخرى: الحديد له وظائف حيوية أخرى غير تكوين كرات الدم الحمراء وحمل الأكسجين وثاني أكسيد الكربون، فهو يقوم بعدة تفاعلات مثل تحويل البيتا كاروتين إلى فيتامين A وتخليق البيورين Purines وتخليق الكولاجين Collagen وتنقية دهون الدم وتنقية الكبد وإنتاج الأجسام المضادة.

الامتصاص Absorption

يتمص الحديد من الخلايا المبطنة للغشاء المخاطي Mucosa للإثني عشر وتعتمد قدرة الجسم على امتصاص الحديد على مستوى الحديد في الجسم.

فيحتفظ بتركيز الحديد في الدم وكميته المخزنة على مستوى ثابت عن طريق مقدرة الخلايا المبطنة للغشاء المخاطي على تجنب امتصاص حديد الغذاء الذي لا يحتاجه الجسم. ويمتص الحديد من الغذاء على الصورة المختزلة حديدوز Fe^{++} وهي أسرع في الامتصاص من الصورة المؤكسدة الحديدك Fe^{+++} ولذلك يختزل حديد الغذاء الذي يوجد في صورة حديدك بواسطة حامض HCl الموجود في المعدة إلى صورة حديدوز قبل امتصاصه. ويوجد نوعين من مركبات الحديد في الأغذية النوع الأول منها هو الحديد الذي يوجد في حلقة البورفيرين Porphyrin المكونة لجزئ الهيموجلوبين ويسمى حديد الهيم Heme Iron, أما النوع الثاني فهو موجود في الأغذية بصور أخرى ويسمى Nonheme وغالبا 40٪ من الحديد الموجود في الأنسجة الحيوانية يكون على الصورة الأولى Hemeiron أما النسبة الباقية 60٪ فتكون على الصورة الثانية Nonheme كما أن جميع مركبات الحديد الموجودة في الأنسجة النباتية تكون على هذه الصورة. وتصل كفاءة الامتصاص للحديد الموجود على صورة هيم إلى 23-30٪ بينما تقل هذه النسبة في الحديد الموجود على صورة Nonheme وتصل إلى 15-20٪ وفي الأغذية النباتية تصل إلى 3-8٪ على حسب وجود عوامل غذائية أخرى في الوجبة المقدمة مثل: مضادات التغذية (حمض الفيتيك، حمض التانيك، والأكسالات).

العوامل المؤثرة على امتصاص الحديد

1- مدى احتياج الجسم للحديد: كلما زاد احتياج الفرد للحديد زاد معدل الامتصاص ويدل وجود مركب Transferrin في الدم ودرجة تشبعه بالحديد على مدى احتياج الفرد. وعادة يزداد معدل الامتصاص عند الأطفال وأثناء فترات الحمل والرضاعة وحالات الأنيميا وكذلك بعد العمليات الجراحية أو انخفاض كمية الأكسجين التي تصل للمخ، حيث يزداد تخليق كرات الدم الحمراء.

2- صورة ومصدر الحديد: يمتص الحديد بكفاءة أعلى وهو على صورة حديدوز وليس على صورة حديدك لذلك وجود أي مواد مختزلة مثل

الأحماض (حمض الهيدروكلوريك) الموجود في المعدة يحول الحديد من صورة حديدك إلى حديدوز يسهل امتصاصه وكذلك وجود بعض الأحماض العضوية مثل (فيتامين C) في الموالح يزيد من كفاءة الامتصاص نتيجة لإختزال الحديدك إلى حديدوز.

3- تركيب الوجبة: يمتص حوالي 5٪ فقط من الحديد الموجود في الأغذية النباتية مثل: السبانخ والخبز بينما تصل هذه النسبة إلى 15٪ في الأسماك و30٪ في اللحوم. وعند تناول وجبة متنوعة تحتوي على لحوم وخضروات يزداد معدل الامتصاص في المصدر النباتي إلى ضعفين أو ثلاثة أضعاف نتيجة لارتباط الحديد غير الهيمي مع بعض الأحماض الأمينية (السستئين Cysteine) الذي ينفصل أثناء هضم بروتينات اللحوم ويكون مركب ذائب مع الحديد. كما أن تناول مصدر جيد لفيتامين ج عند تناول كل وجبة يزيد من كفاءة عملية الامتصاص. وترجع أهمية فيتامين C ليس فقط لقدرته على الاختزال ولكن لتكوينه مركب معقد مع الحديد يبقى في صورة ذائبة في الأمعاء الدقيقة.

4- زيادة نسبة الألياف في الوجبة وكذلك مواد السليلوز يقلل من كفاءة الامتصاص.

5- وجود مضادات التغذية: وجود حامض الفيتيك Phytic Acid في الوجبة يقلل من امتصاص الحديد، حيث يرتبط الحامض مع الحديد ويكون مركب غير ذائب ويعزى إلى ذلك المركب سوء امتصاص الحديد الموجود في الخبز الأسمر. وتمثيلاً وجود حمض التانيك Tannic Acid الموجود في الشاي الأسمر والمشروبات ذات اللون الأسود يقلل من كفاءة عملية الامتصاص فقد وجد أن تناول كوب من الشاي مع وجبة الإفطار يخفض معدل الامتصاص من 16٪ إلى 3٪ فقط وذلك التأثير على الحديد غير الهيمي Nonheme أما الحديد الهيمي Heme فليس للشاي أي تأثير عليه، ويمكن لفيتامين C التقليل من أثر الشاي على الحديد.

النقل والتمثيل **Transportation and Metabolism**

يوجد الحديد في بلازما الدم في صورة حديدك ومرتبطة مع بروتين بيتا-جلوبيولين (Beta β -globulin) مكونا مركب معقد يسمى ترانسفيرين-Transfer-rin وهذا المركب له القدرة على الارتباط ب2 جزئ حديد وهو يمثل الحديد المتنقل، حيث يحمل مركب الترانسفيرين الحديد إلى الأنسجة ونخاع العظم وأماكن تخزين الحديد في الجسم. كما يذهب جزء آخر إلى خلايا الجسم لتكوين الإنزيمات التي يدخل في تركيبها الحديد. ووجود عنصر النحاس ضروري لتخليق الهيموجلوبين وإنزيمات السيتوكروم وتصل الكمية المتقلة يوميا بين الدم ونخاع العظم إلى 25 ملجم يوميا.

التخزين **Storage**

يخزن الجسم حوالي 1 جرام من الحديد موزعة كالتالي (30% في الكبد 30%، في نخاع العظام) والنسبة الباقية في الطحال والعضلات. والمخازن الرئيسية للحديد في الجسم الكبد والطحال ونخاع العظام وخاصة في خلايا reticula-endothelial والأنسجة البارانشيمية Liver- Parenchyma على صورتين:

أ - مركب الفيرتين Ferretin ويحتوي على 23% حديد.

ب - مركب Hemosiderin ويتكون من الفيرتين إذا زادت كميته وهو أكثر ثباتا منه ويحتوي على 8% فقط حديد. وهذان المركبان هما المصدر السريع لتكوين الهيموجلوبين يوميا، حيث يصل معدل حركة الحديد يوميا من 35-40 ملجم/ اليوم.

الفقد في الحديد

يحدث فقد طبيعي للحديد في الجسم عن طريق العرق والشعر وتحلل خلايا الجسم وخلايا الدم البيضاء والصفراء والبول والبراز. ويكون الفقد عند الرجال أقل منه عند السيدات، إذ يبلغ عند الرجل حوالي 1 ملجم يوميا وعند المرأة يتراوح بين 1-2 ملجم ويزداد الفقد عند المرأة أثناء فترات الحيض وفترة الحمل وبعد الولادة مباشرة، حيث يبلغ الفقد من 300-500 ملجم حديد.

نقص الحديد Deficiency of Iron

تظهر عادة أعراض نقص الحديد على الإنسان نتيجة:

- (1) تناول وجبات غذائية فقيرة في محتواها من الحديد لفترة زمنية طويلة.
- (2) ضعف في امتصاص الحديد من الأمعاء.
- (3) الإصابة بالنزيف بسبب حدوث جرح أو قطع أو نتيجة الطمث بالنسبة للنساء.

وهذه الأسباب الثلاثة تسبب استنزافاً للحديد المخزن في الجسم، مما يترتب عليه انخفاض مستوى الحديد في مصل الدم Blood Serum وانخفاض في نسبة تشبع الترانسفيرين Transferrin بالحديد، ويؤدي النقص الشديد في الحديد في النهاية إلى الإصابة بأنيميا نقص الحديد Iron Deficiency Anemia.

وتتمثل أعراض أنيميا نقص الحديد لدى الإنسان في التالي:

1- انخفاض مستوى الهيموجلوبين في الدم

يقدر متوسط مستوى الهيموجلوبين في دم المرأة والرجل السليمين بحوالي 13.5 و 15 جراماً لكل 100 ملل على التوالي، ولكن يؤدي انخفاض مستواه إلى حوالي 5-9 جرامات لكل 100 ملل دم إلى ظهور أعراض أنيميا نقص الحديد (مرض فقر الدم) وبشكل عام انخفاض مستوى الهيموجلوبين لأقل من 13 جراماً في الرجل و 12 جراماً في المرأة الطبيعية و 11 جراماً لكل 100 ملل دم في المرأة الحامل يعتبر مؤشراً على احتمال الإصابة بالأنيميا. ويرجع الهيموجلوبين في الدم إلى استنزاف جميع مخزون الجسم من الحديد (مستودعات الحديد)، ويؤدي هذا إلى عدم قدرة الجسم على تأمين احتياجات كرات الدم الحمراء من الحديد.

2- انخفاض في عدد كرات الدم الحمراء

يقدر عدد كرات الدم الحمراء في الرجل السليم بحوالي 5 ملايين خلية في المليتر وفي المرأة السليمة بحوالي 4.5 مليون خلية في المليتر، لكن عند

